

التمرين 1: bac_pc_2015_rat

	I	التعريف : يقبل كل تعريف يتضمن الماهية والوظيفة أو الوصف. إجابات للإستئناس: • الترميد تقنية تتمثل في حرق النفايات في أفران خاصة بهدف إنتاج طاقة حرارية قابلة للاستغلال • الانتقاء (الفرز) : تقنية تصنيف وفرز النفايات المنزلية حسب طبيعتها مكوناتها
0.5 ن 0.5 ن	II	الاختيار من متعدد: (1، د) ، (2، أ) ، (3، ب) ، (4، ج)
2 ن	III	1. ذكر اثريين سلبيين من قبيل: نوبان الكتل الجليدية – تغيرات واضطرابات مناخية – انقراض بعض الكائنات الحية – تغيرات في توزيع الغطاء النباتي – ارتفاع مستوى سطح البحر.....
0.5 ن		2. ذكر تدبيرين ممكنين من قبيل : معالجة أدخنة المصانع – مراقبة محركات السيارات – استعمال الطاقات النظيفة.....
0.5 ن	IV	صحيح أو خطأ: أ ← خطأ ، ب ← خطأ ، ج ← صحيح ، د ← صحيح.....
1 ن		

التمرين 2: bac_pc_2015_Nor

0.75 ن 0.25 ن	1	نلاحظ أن نسبة ثنائي الأوكسجين المذاب في الماء (2.6mg/L) محصورة بين 1 mg/L و 3 mg/L، وأن تركيز اليخضور (13µg/L) محصور بين 8 µg/L و 25 µg/L، وأن شفافية المياه (2m) محصورة بين 1m و 2,5m. كل هذه المؤشرات تدل على أن مياه سد سمير كانت رديئة الجودة.....
0.25 ن 0.25 ن 0.25 ن	2-أ	• ثنائي الأوكسجين المذاب في الماء: - انخفاض نسبي(طفيف) لتركيز ثنائي الأوكسجين المذاب في الماء إلى حدود 5m تقريبا.. - انخفاض مهم لتركيز ثنائي الأوكسجين المذاب في الماء إلى حين انعدامه في عمق يناهز 10m..... • تركيز اليخضور : انخفاض تركيز اليخضور من 30µg/L إلى حوالي 15µg/L في عمق 2m.....
0.75 ن	ب	التركيز المرتفع لليخضور على سطح الماء راجع لتكاثر البلاكتون النباتي ← حجب الضوء عن المياه العميقة نتج عنه تراجع ملحوظ في وتيرة التركيب الضوئي في المياه العميقة ← موت البلاكتون (ما يفسر انخفاض تركيز اليخضور) ←توقف طرح ثنائي الأوكسجين وبالتالي انخفاض تركيزه حتى ينعدم
1 ن	3	التخاصب ← انخفاض تركيز O ₂ المذاب ← تكاثر بكتيريات لاهوائية ← حدوث التخمر ← إنتاج H ₂ S السام وارتفاع تركيزه ← موت الكائنات الحية المائية ← تراجع التنوع البيولوجي.....
0.75 ن 0.75 ن	4	• بعد سنة من اتخاذ هذه التدابير نلاحظ : - ارتفاع تركيز ثنائي الأوكسجين المذاب في عمق 2m (الشكل أ). - انخفاض تدريجي لتركيز اليخضور(الشكل ب). - ارتفاع شفافية المياه (الشكل ج)..... • أدت هذه الاجراءات إلى التخفيض من نسبة النباتات اليخضورية بمياه السد ←انخفاض تركيز اليخضور في المياه ← ارتفاع شفافية المياه ← تسرب الأشعة الضوئية نحو العمق ← ارتفاع وتيرة التركيب الضوئي ← ارتفاع تركيز ثنائي الأوكسجين المذاب في مياه السد ← تحسن جودة مياه سد سمير.....

التمرين 3: bac_pc_2014_Rat

0.5	أ. 1 - باعتبار معيار DBO5 نلاحظ أن الأودية الثلاثة تتجاوز بكثير 25mg/l وهذا ما يصنف مياهها في الرديئة جدا.....
0.5	- باستعمال معيار NH_4^+ نلاحظ أن الأودية الثلاثة تصنف مياهها في خانة الرديئة جدا.....
0.5	- باعتبار الفوسفور الكلي PT نلاحظ أن واد مارتيل تصنف مياهه في الرديئة أما مياه واد اليهود وواد السواني فهي تصنف في خانة الرديئة جدا.....
	- تفسير ارتفاع قيمة DBO5 في الوديان الثلاثة :
0.75	ب حمولة المياه من المواد العضوية الملوثة كبيرة ← استعمال المتعضيات المجهرية لكمية كبيرة من ثنائي الأوكسجين لأكسدة المادة العضوية (أكسدة حي هوائية) ← ارتفاع قيمة DBO5.....
0.25	2 - لا يتجاوز تركيز Pb في فرشاة فاس سايس 5µg/l بينما يتراوح بين 18 و22µg/l في فرشاة المحمدية.....
0.25	- لا يتجاوز تركيز Cu في فرشاة فاس سايس 4µg/l بينما يصل إلى 10µg/l في فرشاة المحمدية.....
0.25	- لا يتجاوز تركيز Fe في فرشاة فاس سايس 90µg/l بينما يصل إلى 650µg/l في فرشاة المحمدية.....
	اقتراح فرضيتين صحيحتين من قبيل:
0.25	- توفر منطقة المحمدية على صناعات كيميائية تطرح المعادن الثقيلة في الفرشة المائية عكس محطتي فاس-سايس البعديتين عن التجمعات السكنية والمناطق الصناعية.....
0.25	- المطرح العشوائي الذي كان في المحمدية أنتج لكسيفيا غنية بالمعادن الثقيلة بكميات كبيرة تسرب إلى المياه الجوفية.....
	3 اقتراح تدبيرين صحيحين من قبيل :
0.75	- معالجة النفايات السائلة الصناعية في محطات المعالجة قبل التخلص منها.....
0.75	- إنشاء مطراح مراقبة بدل المطراح العشوائية قصد التقليل من تسرب اللكسيفيا نحو الفرشات المائية.....

التمرين 4: bac_pc_2013_Rat

1,5	1 في غابة قديمة و منطقة متعددة الزراعات و المواشي يقل تركيز النترات في المياه الجوفية عن 50mg/L (عتبة جودة الماء) ، بينما في المناطق الأخرى (ذات زراعة كثيفة ، فلاحية شبه حضرية و صناعية حضرية) يتعدى تركيز النترات قيمة 50 mg /L مسببا التلوث. يرتبط الاختلاف الملاحظ إذن بتزايد أنشطة الإنسان المختلفة.....
1	2 بالنسبة لمعدلات الأملاح المعدنية المفقودة في التربة: - يلاحظ انخفاض معدلات أملاح النترات والبوتاسيوم التي تفقدها التربة في حقل الذرة و نبات Ray-grass مقارنة مع معدلاتها في حقل الذرة وحدها. - عرف معدل أملاح الفوسفات المفقودة في حقل الذرة و نبات Ray-grass ارتفاعا مقارنة مع معدلها في حقل الذرة.....
1	بالنسبة لمعدلات تركيز الأملاح المعدنية في مياه الصرف: - يلاحظ انخفاض معدلات تركيز أملاح النترات والبوتاسيوم في مياه الصرف لحقل الذرة و نبات Ray-grass مقارنة مع معدلات تركيزها في مياه الصرف لحقل الذرة. - ظل معدل تركيز أملاح الفوسفات في مياه الصرف لحقل الذرة و نبات Ray-grass شبه مستقر مقارنة مع معدل تركيزها في مياه الصرف لحقل الذرة.....
1,5	3 الاستنتاج : يقلل نبات Ray-grass من تلوث التربة والماء عبر تثبيته (امتصاصه) لنسبة مهمة من أملاح النترات و البوتاسيوم.....

التمرين 5: bac_pc_2013_Nor

1	1 تركيز المعادن الثقيلة (Hg – Pb – Cd) بتربة مطرح Dandora أكبر بكثير من تركيزها بتربة حي الصفيح المجاور التي بدورها تفوق تركيز هذه المعادن بالتربة البعيدة عن المطرح . ينخفض تركيز هذه المعادن كلما ابتعدنا عن مطرح Dandora
0.5	2 تركيز المعادن الثقيلة بتربة المطرح وتربة حي الصفيح المجاور يفوق بكثير المعايير الدولية للتركيز المسموح به، بينما تركيزها بالتربة بعيدا عن المطرح يقل عن قيم هذه المعايير.....
0.5	استنتاج: تلوث التربة بهذه المعادن الثقيلة ناتج عن نفايات المطرح
0.5	3 تظهر المعطيات والوثيقتان 2 و3 أن: - 25% من الأمراض التي تصيب الإنسان ناتجة عن التلوث و معظمها يصيب الأطفال.....
0.5	- المعادن الثقيلة تتسرب إلى التربة ثم إلى مياه النهر المستعملة في تلبية الحاجات المنزلية وفي الري.....

0.5	تنوع مصادر المعادن الثقيلة المسؤولة عن التلوث ينجم عنه ارتفاع تركيزها في الأوساط البيئية المرتبطة بالمطرح وبالتالي تجاوز التركيز الدموي الأدنى لظهور أعراض الأمراض عند أطفال العينة المدروسة ما بين 2 و18 سنة.	0.5
0.5	يرجع ارتفاع نسبة الإصابة بالأمراض إلى انتقال المعادن الثقيلة من التربة ومياه النهر إلى جسم الأطفال.....	0.5
4	يتم قبول مقترحين من بين المقترحات الآتية: - معالجة النفايات قبل طرحها في المطرح؛ - منع الأطفال من ولوج المطرح للعب أو الاشتغال فيه؛ - مراقبة المطرح وحسن تدبيره في إطار المعايير الدولية؛ - معالجة لكسيفيا المطرح لمنع تسرب المعادن الثقيلة المسؤولة عن تلوث التربة ومياه النهر.....	1

التمرين 6: bac_pc_2012_Nor

0.25	- الوثيقة 1: انخفاض سريع لكمية الشابل المصطاد بالطن بنهر سبو ما بين 1963 و1980.....	1
0.25	- الوثيقة 2: ارتفاع درجة حرارة مياه نهر سبو بعد إحداث معامل السكر ب 6°C	0.25
0.25	- الوثيقة 3: انخفاض ذوبانية ثنائي الأوكسجين ب (10^{-3} mol/l) مع ارتفاع درجة حرارة مياه نهر سبو	0.25
0.75	- التفسير: الأنشطة الصناعية المكثفة في حوض سبو أثرت سلبا على جودة مياهه عبر الرفع من درجة حرارتها ما نتج عنه انخفاض في ذوبانية ثنائي الأوكسجين في الماء، الشيء الذي تسبب في تراجع كميات الشابل المصطاد(ظروف عيش وتوالد غير ملائمة).....	0.75
0.75	- على امتداد 40 km أثناء فترة طرح المرجين من معاصر الزيتون، يرتفع DBO5 إلى قيم تتعدى 60mg/l مقارنة مع ما قبل هذه الفترة. ثم ينخفض إلى أقل من 10mg/l بالابتعاد عن موقع طرح نفايات فاس.....	2
0.75	- على امتداد نفس المسافة (أي حوالي 40 km) ينخفض تركيز ثنائي الأوكسجين الذائب في مياه نهر سبو، أثناء فترة طرح المرجين، إلى حدود 0mg/l قياسا إلى ما قبلها. ثم تعود كمية O ₂ إلى الارتفاع بالابتعاد عن موقع طرح نفايات فاس	0.75
1	تتسبب النفايات العضوية في تدهور مياه نهر سبو(تغير الجودة) من خلال تغيير الخصائص الفيزيائية والكيميائية والإحيائية لهذا الوسط البيئي (انخفاض ذوبانية O ₂ في الماء وارتفاع DBO5).....	3
1	+ معالجة النفايات العضوية (وغير العضوية) الناتجة عن النشاط الصناعي قبل طرحها في الأوساط الطبيعية. + التوقف عن قذف النفايات العضوية في نهر سبو	4
1	ملحوظة : قبول تدبير واحد ملائم.	1

التمرين 7: bac_pc_2011_Rat

1	- المشكل العلمي: أمام تزايد النفايات المنزلية (بفعل أسباب متعددة) كيف تستطيع الدول النامية (من بينها المغرب) تدبير نفاياتها المنزلية دون إضرار بالبيئة؟ ملحوظة : تعتبر كل صياغة للمشكل من قبل المترشح(ة) صحيحة إذا تضمنت علاقة بين حجم النفايات وتدبيرها والمحافظة على البيئة.	1
2	- الاستغلال والمقارنة: - تزايد حجم النفايات. 25% إلى 40% منها تبقى دون معالجة (الوثيقة 1). - كلما ازداد دخل الفرد ارتفعت كمية النفايات المنزلية المطروحة (الوثيقة 2). - اختلاف نسب مكونات النفايات المنزلية حسب نمط الاستهلاك (نسبة مرتفعة للنفايات العضوية في الدول النامية من 50% إلى 75% قياسا إلى الدول الصناعية من 20% إلى 30% ...) (الوثيقة 3). الاستنتاج: ذكر ثلاثة أسباب من بين الأسباب الآتية: - ارتفاع عدد السكان؛ - ارتفاع الدخل الفردي (مستوى العيش)؛ - غياب أو سوء تدبير النفايات المنزلية؛ - تغير نمط الاستهلاك؛ -	1.5

3	- بريطانيا: الترميد بنسبة 40%؛ أمريكا: المطارح المراقبة بنسبة 60% تقريبا. - بريطانيا أحسن تدبيرا للنفايات المنزلية لاعتمادها 3 طرائق أكثر نجاعة وأهمية (الترميز وإنتاج السماد العضوي وإعادة التدوير، بنسبة 90% تقريبا) وأقل ضررا بالبيئة.....
4	أنجع الطرائق بالنسبة للمغرب: - إنتاج السماد العضوي ← + تخفيض حجم النفايات، + تحسين المردود الفلاحي، - الترميد ← + تخفيض حجم النفايات، + الحصول على طاقة (كهرباء، حرارة)، + إنتاج بخار التدفئة، - إعادة التدوير: ← + إعادة استعمال المواد المطروحة في المجال الصناعي.....
1.5 ن	

التمرين 8: bac_pc_2010_Rat

التمرين الثاني (5 نقط)	
1	- الأوكسجين المذاب لا يتجاوز $2,4\text{mg/L}$ في الوديان الثلاث وهذه القيمة تؤثر على أن مياهها رديئة (ما بين 1 و3) - DBO5 في واد تانسيفت ما بين 10mg/L - 25mg/L ولذلك فمياهه مصنفة رديئة أما مياه واد اللوكوس وأم الربيع فهي رديئة جدا كون DBO5 تفوق 25mg/L - DCO في الوديان الثلاث تفوق 80mg/L لذلك فمياهها مصنفة رديئة جدا. - تدخل قيم كل من الأمونيوم والفوسفور الكلي والبكتيريات كولونية الشكل، للوديان الثلاث، في خانة المياه الرديئة أو الرديئة جدا حسب معايير جودة المياه.....
2	أثار هذه الملوثات على صحة الإنسان: - المتعضيات المجهرية الممرضة: تتسبب في عدة أمراض كالتسممات والإسهال - استهلاك المواد المحتوية على المعادن الثقيلة: اضطرابات في الجهاز العصبي والجهاز الهضمي والدم والجهاز التنفسي - استهلاك المبيدات: التسممات..... أثار هذه الملوثات على سلامة الأوساط الطبيعية - المواد القابلة للتأكسد تؤدي إلى ظاهرة التخاصب وبالتالي تدمير الحميلات البيئية - المواد غير القابلة للتأكسد تتراكم عبر حلقات السلاسل الغذائية.....
3	أ- في عالية بني عمير: لم يتجاوز تركيز النترات في المياه الجوفية قيمة 25mg/l حيث ظل شبه مستقر تحت هذه القيمة. - في سافلة بني عمير بقي تركيز النترات في المياه الجوفية شبه مستقر حتى شهر غشت 1997 في قيمة لم تتجاوز 40mg/l بعد ذلك عرف ارتفاعا تدريجيا ليصل إلى أكثر من 50mg/l بعد شهر غشت 1997..... يرجع الارتفاع في تركيز نترات المياه الجوفية لسافلة بني عمير إلى كون المقادير المستعملة في الأسمدة من طرف المزارعين أكبر بكثير مما هو منصوح به. يتسرب نترات الأسمدة عبر التربة إلى المياه الجوفية فينقل نحو السافلة بفعل جريان مياه السديمة..... ب- يجب حفر آبار مياه الشرب في عالية بني عمير لأنه أقل تركيزا من حيث النترات - أقل من 50mg/l وبذلك فمياهها صالحة للشرب.....

التمرين 9: bac_pc_2009_Rat

1	- أدى ارتفاع حجم المياه المتدفقة في البحيرة والقادمة من المجرى المائي الذي يمر عبر المجمع السكني وكذا كثافة النشاط الفلاحي إلى إغناء مياه البحيرة بالنترات والفوسفات؛ - النترات والفوسفات مواد ملوثة ساهمت في ازدياد كثافة النباتات اليخضورية العالقة؛ - وبالتالي فقدان شفافية الماء وافتقاره إلى ثنائي الأوكسجين الضروري لعيش حيوانات البحيرة.....
2 ن	

2ن	ا2 - التدبير المتخذ كان هو التقليل من حجم المياه المتدفقة في البحيرة من المجري المائي، مما كان له انعكاس إيجابي تمثل في التخفيف من تركيز الفوسفات بماء البحيرة، لكن فعالية هذا التدبير كانت محدودة لكون تركيز النترات ظل مرتفعا بسبب استمرار النشاط الفلاحي واستعمال الأسمدة الأزوتية.....
1ن	ب - قبول كل اقتراح صحيح من قبيل: التقليل من استعمال المواد الأزوتية الفلاحية.....

التمرين 10: bac_pc_2008_Rat

1	1 - يتزامن ارتفاع تركيز CO ₂ في الهواء مع ارتفاع درجة حرارة الأرض، ويؤدي هذا الارتفاع في تركيز CO ₂ الناتج عن التطور الصناعي إلى احتفاظ الغلاف الجوي بالإشعاعات تحت الحمراء مما يؤدي إلى حدوث ظاهرة الاحتباس الحراري التي ينتج عنها ارتفاع درجة حرارة الأرض.....
2	2 - تعاني ساكنة المنطقة المدروسة مشاكل صحية تتجلى في زيادة عدد الوفيات وزيادة نسب تعفنات والتهاب كل من الجهاز التنفسي وملتحمة العين عند الأطفال، وتنتج هذه المشاكل عن ارتفاع مستوى تلوث الهواء بالأدخنة السوداء وارتفاع الغازات الناتجة عن المحروقات خصوصا SO ₂ المسؤول عن التهاب المسالك التنفسية.....

3	3 - المصدرين الطاقيين الأقل انبعاثا لCO ₂ المسبب للاحتباس الحراري هما المائي والنووي.....
1	1 - المشاكل: الطاقة الكهرومائية مهددة بندرة الموارد المائية السطحية نتيجة التغيرات المناخية التي يعرفها المغرب وخاصة ظاهرة الجفاف بفعل ظاهرة الاحتباس الحراري....
1	1 الطاقة النووية تعتمد استعمال مواد إشعاعية النشاط في مفاعلات مما يثير عدة مخاوف من تسرب الإشعاعات النووية التي تشكل خطرا على البيئة وعلى صحة الإنسان. كما تطرح مشكل التخلص من النفايات النووية التي تتميز بنشاط إشعاعي يستمر ملايين السنين.....

التمرين 11: bac_pc_2008_Nor

1	1 - تقلص واضح في مساحة الكتلة الجليدية حاليا بالمقارنة مع وضعها قبل 21 ألف سنة يرجع ذلك إلى ذوبانها وهذا سيؤدي إلى ارتفاع مستوى المحيطات و بالتالي تهديد بعض مناطق الكرة الأرضية بالانغمار بالماء.
2	2 - قبل الحقب الصناعي، كانت نسبة CO ₂ في الغلاف الجوي ضعيفة ومستقرة في 0,3% ودرجة الحرارة مستقرة كذلك. مع بداية الحقب الصناعي، يلاحظ ارتفاع تدريجي لنسبة CO ₂ في الغلاف الجوي إلى حدود 0,35% سنة 2000، في نفس الوقت يلاحظ ارتفاع درجة حرارة الأرض بما يقارب 1°C.
3	3 - وبالتالي ارتفاع نسبة CO ₂ في الغلاف الجوي تسبب في ارتفاع حرارة الأرض. هذه نتيجة لارتفاع نسبة CO ₂ في الغلاف الجوي تحتفظ الأرض بكمية كبيرة من الأشعة تحت الحمراء، هذه الأخير تشكل مصدر للطاقة الحرارية المسؤولة عن ارتفاع حرارة الأرض (الاحتباس الحراري). و من تم ذوبان الكتل الجليدية مما ينتج عنه ارتفاع مستوى المحيطات وتهديد المناطق المنخفضة بالانغمار بالماء.
4	4 - ارتفاع حرارة الأرض يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارة مياه المحيطات، ومن خلال معطيات الوثيقة 3 يلاحظ أن ارتفاع حرارة مياه المحيطات يؤدي إلى انخفاض قدرة المحيطات على تخزين CO ₂ مما يجعل نسبة هذا الغاز ترتفع أكثر في الغلاف الجوي (اختلال توازنه في الغلاف الجوي) مما سيزيد من حدة ظاهرة الاحتباس الحراري.

التمرين 12: bac_pc_2016_Nor

0.5 ن	1 - من 1992 إلى 1994، نلاحظ ارتفاعا ملحوظا في إنتاجية الأنكليس حيث تمر من القيمة 30 طن إلى 83 طن.
0.5 ن	- من 1994 إلى 1997، نسجل انخفاضا كبيرا لإنتاجية الأنكليس حيث تصل إلى قيمة 20 طن.
0.5 ن	- ابتداء من 1997، نلاحظ شبه استقرار في إنتاجية هذا النوع من الأسماك حيث تتراوح الكمية المنتجة ما بين 20 طن و 30 طن.
0.5 ن	2 أ- المقارنة : مقارنة مع التركيزات العادية لمنظمة الصحة العالمية، يلاحظ ارتفاع تركيز المعادن الثقيلة الثلاث في أعضاء سمك الأنكليس. التفسير: يرجع ارتفاع تركيز المعادن الثقيلة في أعضاء سمك الأنكليس مقارنة بالتركيزات العادية المحددة من طرف منظمة الصحة العالمية إلى كون هذا السمك يعيش في مياه ملوثة بملوثات ناجمة عن الأنشطة الصناعية. ب- الفرضية التي تم التأكد منها هي الفرضية 2 . التعليل : انخفاض إنتاجية سمك الأنكليس خلال فترة الدراسة راجع إلى تلوث مياه نهر سبو بملوثات مصدرها النشاط الصناعي.
0.5 ن	3 اقتراح تدبيرين من قبيل: - معالجة النفايات السائلة الناتجة عن الأنشطة الصناعية قبل طرحها في مياه نهر سبو. - إنشاء الوحدات الصناعية بعيدا عن مجرى مياه نهر سبو.

التمرين 13: bac_pc_2016_Rat

0.5 ن	I التعاريف : يقبل كل تعريف يتضمن الماهية و(الوظيفة أو الوصف). إجابات من قبيل: • الاحتباس الحراري: ظاهرة طبيعية تتجلى في احتباس كمية من الحرارة بالغللاف الجوي. • ظاهرة التخاسب: ظاهرة بيئية سلبية تتمثل في تكاثر مفرط للطحالب على سطح المياه نتيجة اغتناء هذه الأخيرة بالمواد العضوية والأملاح المعدنية.
0.5 ن	II 1- ذكر مجالين من مجالات استعمال المواد الإشعاعية النشاط : - إنتاج الطاقة الكهربائية في المفاعلات النووية. - الاستعمالات الطبية (الفحص باستعمال الأشعة). - تعقيم المواد الغذائية. 2- ذكر إجراءين يسمحان بتثمين المواد العضوية الموجودة في النفايات المنزلية: - إنتاج السماد العضوي. - الترميد. - إنتاج غاز الميثان (البيوغاز).
2 ن	III الاختيار من متعدد: (0.5×4 ن) (1؛ د) (2؛ ب) (3؛ ب) (4؛ أ)
1 ن	IV صحيح أو خطأ: (0.25×4 ن) 1 ← صحيح ؛ 2 ← خطأ ؛ 3 ← صحيح ؛ 4 ← خطأ